(12)特許協力条約に基づいて公開された国際出願

(19) 世界知的所有権機関 国際事務局



(43) 国際公開日 2005 年4 月7 日 (07.04.2005)

PCT

(10) 国際公開番号 WO 2005/030744 A1

(51) 国際特許分類⁷: C07D 301/19, 303/04, C07C 15/085, 5/03, 15/44, 1/24, C07B 61/00

(21) 国際出願番号:

PCT/JP2004/013998

(22) 国際出願日:

2004年9月16日(16.09.2004)

(25) 国際出願の言語:

日本語

(26) 国際公開の言語:

特願2003-335326

日本語

(30) 優先権データ:

2003年9月26日(26.09.2003)

(71) 出願人 (米国を除く全ての指定国について): 住友化学株式会社 (SUMITOMO CHEMICAL COMPANY, LIMITED) [JP/JP]; 〒1048260 東京都中央区新川二丁目27番1号 Tokyo (JP).

(72) 発明者; および

(75) 発明者/出願人(米国についてのみ): 辻 純平(TSUJI, Junpei)[JP/JP]; 〒2990125 千葉県市原市有秋台西 1 ー 9 - O 1 2 5 Chiba (JP). 伊藤 禎昭 (JTO, Yoshiaki) [JP/JP]; 〒2990128 千葉県市原市椎の木台 1 - 2 3 -9 Chiba (JP).

(74) 代理人: 榎本 雅之、 外(ENOMOTO, Masayuki et al.); 〒5418550 大阪府大阪市中央区北浜四丁目5番33号 住友化学知的財産センター株式会社内 Osaka (JP). (81) 指定国 (表示のない限り、全ての種類の国内保護が可能): AE, AG, AL, AM, AT, AU, AZ, BA, BB, BG, BR, BW, BY, BZ, CA, CH, CN, CO, CR, CU, CZ, DE, DK, DM, DZ, EC, EE, EG, ES, FI, GB, GD, GE, GH, GM, HR, HU, ID, IL, IN, IS, KE, KG, KP, KR, KZ, LC, LK, LR, LS, LT, LU, LV, MA, MD, MG, MK, MN, MW, MX, MZ, NA, NI, NO, NZ, OM, PG, PH, PL, PT, RO, RU, SC, SD, SE, SG, SK, SL, SY, TJ, TM, TN, TR, TT, TZ, UA, UG, US, UZ, VC, VN, YU, ZA, ZM, ZW.

(84) 指定国 (表示のない限り、全ての種類の広域保護が可能): ARIPO (BW, GH, GM, KE, LS, MW, MZ, NA, SD, SL, SZ, TZ, UG, ZM, ZW). ユーラシア (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM). ヨーロッパ (AT, BE, BG, CH, CY, CZ, DE, DK, EE, ES, FI, FR, GB, GR, HU, IE, IT, LU, MC, NL, PL, PT, RO, SE, SI, SK, TR), OAPI (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GQ, GW, ML, MR, NE, SN, TD, TG).

添付公開書類:

- 国際調査報告書

2文字コード及び他の略語については、定期発行される 各PCTガゼットの巻頭に掲載されている「コードと略語 のガイダンスノート」を参照。

(54) Title: PROCESS FOR PRODUCING PROPYLENE OXIDE

(54) 発明の名称: プロピレンオキサイドの製造方法

(57) Abstract: A process for producing propylene oxide which comprises an oxidation step in which cumene is oxidized to obtain cumene hydroperoxide, an epoxidation step in which the cumene hydroperoxide obtained in the oxidation step is reacted with propylene to obtain propylene oxide and cumyl alcohol, and a step in which the cumyl alcohol obtained in the epoxidation step is converted to cumene and this cumene is recycled to the oxidation step, characterized in that the concentration of 1,2-epoxy-2-phenylpropane in the reaction mixture resulting from the oxidation step is 1 wt.% or lower.

